# 世界知的所有権機関国 際 事 務 局

# 特許協力条約に基づいて公開された国際出願



(51) 国際特許分類6 C07D 413/06, 417/06, A61K 31/55

A1

(11) 国際公開番号

できる場合 **WO99/12925** 

(43) 国際公開日

1999年3月18日(18.03.99)

(21) 国際出願番号

PCT/JP98/04071

(22) 国際出願日

1998年9月10日(10.09.98)

(30) 優先権データ

特願平9/245669 特願平9/245670 1997年9月10日(10.09.97)

(71) 出願人 (米国を除くすべての指定国について) 味の素株式会社(AJINOMOTO CO., INC.)[JP/JP] 〒104-0031 東京都中央区京橋1丁目15番1号 Tokyo, (JP)

15、排除15、1950,发现3.44。 4、<del>科</del>学

(72) 発明者;および

(75) 発明者/出願人(米国についてのみ)

坂田勝利(SAKATA, Katsutoshi)[JP/JP]

辻 尚志(TSUJI, Takashi)[JP/JP]

佐々木則子(SASAKI, Noriko)[JP/JP]

高橋和袋(TAKAHASHI, Kazuyoshi)[JP/JP]

〒210-0801 神奈川県川崎市川崎区鈴木町1番1号

味の素株式会社 中央研究所内 Kanagawa, (JP)

(74) 代理人

弁理士 中村 稔, 外(NAKAMURA, Minoru et al.) 〒100-8355 東京都千代田区丸の内3丁目3番1号

新東京ビル646号 Tokyo, (JP)

(81) 指定国 AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, CA, CH, CN, CU, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, GB, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IS, JP, KE, KG, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MD, MG, MK, MN, MW, MX, NO, NZ, PL, PT, RQ, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZW, ARIPO特許 (GH, GM, KE, LS, MW, SD, SZ, UG, ZW), ユーラシア特許 (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), 欧州特許 (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE), OAPI特許 (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

添付公開審類

国際調查報告書

(54)Title: 5,11-DIHYDRODIBENZ[b,e][1,4]OXAZEPINE DERIVATIVES AND MEDICINAL COMPOSITION CONTAINING THE SAME

(54)発明の名称 5,11-ジヒドロジベンソ [b,e] [1,4] オキサゼピン誘導体及び該誘導体を含有する医薬組成物

(57) Abstract

The 5,11-dihydrodibenz[b,e][1,4]oxazepine derivatives represented by chemical formulae (1 and 2) and analogues thereof have a calcium channel antagonistic activity and are useful in the treatment or prevention of intestinal diseases such as gastrointestinal tract dyskinesia, in particular, irritable bowel syndrome.

(1) (2)

下記式で表される5,11-ジヒドロジベンゾ〔b,e〕〔1,4〕オキサゼピン誘導体及びその類縁体は、カルシウムチャネル拮抗作用を有し、消化管運動機能異常症、特に過敏性腸症候群のような腸疾患の治療又は予防処置に有用である。

PCTに基づいて公開される国際出願のパンフレット第一頁に掲載されたPCT加盟国を同定するために使用されるコード(参考情報)

FFGGGGGGGGGHHILLLILLLIKKKKKLL FFGGGGGGGGGHHILLLILLIKKKKKLL FFGGGGGGGGGHHILLLILLIKKKKKLL FFGGGGGGGGGHHILLLILLIKKKKKLL FFGGGGGGGGGHHILLILLILLIKKKKKLL

S S S S S T T T T T T U U U U V Y Z N U W Y

#### 明細書

5, 11-ジヒドロジベンゾ〔b, e〕〔1, 4〕オキサゼビン誘導体及び該誘導体を含有する医薬組成物

## 発明の背景

本発明は、カルシウムチャネル拮抗作用を有し、消化管運動機能異常症、特に 過敏性腸症候群のような腸疾患の治療又は予防処置に有用な5,11ージヒドロ ジベンゾ〔b,e〕〔1,4〕オキサゼピン誘導体、その立体異性体、薬理学的 に許容されるその塩又はそれらの水和物及びこれを有効成分とする医薬組成物に 関する。

例えば、ヨーロッパ特許第0404359A1号には、5,11ージヒドロジベンゾ〔b,e〕〔1,4〕チアゼピン誘導体が胃腸管に対して選択性を有するカルシウムチャネル拮抗薬として有用であると開示されている。又、クインら(Quinn, P. ら)、Brit. J. Pharmacol 1994, 112(Suppl.), Abst 573P 及びワリスら(Wallis R.M.ら)、Brit. J. Pharmacol 1994, 112(Suppl.), Abst 574Pには、上記誘導体の一種である(S)-5-〔1-(4-メトキシフェニル)エチル〕ピロリジン-2-イルメチル〕-5,11ージヒドロジベンゾ〔b,e〕〔1,4〕チアゼピン マレイン酸塩が同様の効果を有することを開示している。しかしながら、これらの化合物は口渇、散瞳等の副作用の一因となる抗コリン作用を有することが欠点の一つであった。

近年、社会環境の複雑化に伴い、多くの人が過度のストレスにさらされるようになり、便通異常や腹痛などを主症状とする過敏性陽症候群の患者が増加している。このような疾患の改善には、抗コリン薬、緩下薬、止瀉薬、整腸薬、粘膜麻痺薬、消化管運動機能調節薬、自律神経調節薬、漢方薬、抗不安薬、抗うつ薬、

WO 99/12925

睡眠薬、抗精神病薬などが用いられている。しかしながら、これら薬剤は、臨床効果が不十分であり、また副作用の面から必ずしも満足できるものとは言い難い。 従って、副作用を有さない優れた消化管運動機能改善作用を示す新しいタイプの 薬剤開発が望まれている。

## 発明の開示

本発明は、優れた消化管運動機能改善作用を示す新規化合物を提供することを目的とする。

本発明は、又、該新規化合物を含有する医薬組成物を提供することを目的とする。

この及び他の目的は、以下の記載及び実施例から明らかとなるであろう。

カルシウムチャネル拮抗薬は、平滑筋収縮抑制作用を有することから腸管の異常な収縮亢進に起因する疾患、例えば過敏性腸症候群のような腸疾患に有効であると考えられ、実際ニカルジビンやベラバミル等のカルシウムチャネル拮抗薬が過敏性腸症候群に有効であると報告されている [Am. J. Gastroenterol., 80,317(1985), Gut. 28,1609(1987), J. Clin. Psychiatry., 48,388(1987), Pharmacol. Ther.,60,121(1993)]。しかしながら、カルシウムチャネル拮抗薬の主作用である心臓血管系への作用によりほとんど臨床に応用されていないのが現状である。このようなことから、消化管運動機能異常症、特に過敏性腸症候群のような腸疾患の治療剤として、低毒性、即ち心臓血管系へ影響を及ぼさない腸管選択的なカルシウムチャネル拮抗薬の開発を目指し、鋭意研究を行った。その結果、下記一般式[I-I] 又は[I-II]で表される化合物が、腸管選択性なカルシウムチャネル拮抗活性を示し消化管運動機能異常改善薬として有効であることを見い出し、本発明を完成するに至った。

ジベンゾ〔b, e〕〔1, 4〕オキサゼビン誘導体、その立体異性体、薬理学的 に許容されるその塩又はそれらの水和物、及びこれを有効成分とする医薬組成物、 特に消化管運動機能異常症の治療用又は予防用医薬組成物に関する。

$$\begin{array}{c|c}
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & &$$

〔式中、 $R'\sim R'$  は同一でも異なっていてもよく、水素原子、低級アルコキシ 基、アミノ基又はアルキルアミノ基を表すが、いずれか1つ以上はアミノ基又は アルキルアミノ基を表し、R' 及びR' は同一でも異なっていてもよく、水素原 子又はヒドロキシ基を表し、若しくは一緒になって= Oを表し、Y' はメチレン、 イオウ原子、又はヒドロキシメチンを表す。〕

〔式中、R''~R''は同一でも異なっていてもよく、水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、ヒドロキシ基、低級アルコキシ基、アミノ基又はアルキルアミノ基を表すか、又はR''とR''、R''とR''、R''とR''、若しくはR'''とR''が一緒になって $-O(CH_z)$ 。O-基(nは1、2又は3)を表し、Y'はメチレン、イオウ原子、又はヒドロキシメチンを表し、AはCHz、CHOH、CO、又はOのいずれか、BはCHz、又はCHOHのいずれか、又はA-BがCH=CHを表し、DはCHz、CH2 、CH2 ーCHz を表す。〕

# 発明を実施するための最良の形態

上記一般式[I-I] における $R^- \sim R^+$  の低級アルコキシ基としては、アルキル基の炭素数が $1 \sim 5$  のものが好ましく、より好ましくはアルキル基の炭素数が $1 \sim 3$  のものである。また、 $R^+ \sim R^+$  のアルキルアミノ基としては、モノアルキルアミノ基及びジアルキルアミノ基があげられる。ここで、アルキル基の炭素数が $1 \sim 5$  のものが好ましく、より好ましくはアルキル基の炭素数が $1 \sim 5$  のものが好ましく、より好ましくはアルキル基の炭素数が $1 \sim 3$  のものである。

本発明では、 $R^1 \sim R^3$  のうちの1 つがアミノ基又はアルキルアミノ基であり、 残りが水素原子であるのが好ましい。この場合、さらに $R^3$  及び $R^4$  が水素原子 であるのが好ましい。又、 $Y^1$  がメチレンであるのが好ましい。

本発明では、 $R^1$  及び $R^2$  は同一でも異なっていてもよく、水素原子、アミノ基又はアルキルアミノ基を表すが、 $R^1$  と $R^2$  が同時に水素原子を表すことはなく、 $R^3$  、 $R^4$  及び $R^4$  が水素原子であるのが好ましい。又、本発明では、 $R^1$  と $R^2$  の両方がアミノ基又はアルキルアミノ基を表すのが好ましいが、より好ましくは、 $R^1$  と $R^2$  の一方がアミノ基又はアルキルアミノ基を表し、他方が水素原子を表すのが好ましい。又、 $R^1$  と $R^2$  の一方がアミノ基又はアルキルアミノ基を表し、他方が低級アルコキシ基を表すのが好ましい。これらのうち、特に $R^2$  がアミノ基又はアルキルアミノ基を表し、 $R^2$  が水素原子を表すのが好ましい。

本発明化合物[I-I] は、例えば、下記の方法A-1によって製造できる。

〔式中、 $R^1 \sim R^7$  及び $Y^1$  は、前記と同じであり、 $X^1$  は塩素原子、臭素原子、又はヨウ素原子を表す。ここで、 $R^6$  及び $R^7$  が水素原子であり、 $Y^1$  がメチレンであるのが好ましい。〕

化合物 [II] を、溶媒中塩基の存在下、上記一般式[III-1] で表されるハロゲン化物と反応させることにより、本発明化合物[I-I] を製造することができる。

前記反応溶媒としては、N, Nージメチルホルムアミド等のアミド類、テトラヒドロフラン、ジエチルエーテル、ジオキサン、1,2ージメトキシエタン等のエーテル類、アセトニトリル、トルエン、キシレン、ベンゼン、ジメチルスルホキシド等が好適に使用できる。前記塩基としては、炭酸リチウム、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、水素化ナトリウム、水素化カリウム、リチウムジイソプロビルアミド、nープチルリチウム、ナトリウムメトキシド、カリウムtープトキシドなどを挙げることができる。

反応温度は、通常0℃~150℃、好適には室温~100℃の範囲で行われる。

反応時間は、反応温度あるいは溶媒の種類によって異なるが、通常 1 ~ 150 一 時間である。

化合物[III-I] 及び塩基の使用量は、化合物 [II] の使用量に対して、それぞれ等モル以上、好ましくは $1\sim5$ 倍モルである。

なお、前記反応の原料に用いた化合物 (II) は公知の方法 [J. Med. Chem., 7, 609 (1964)] により製造できる。

また、上記一般式[III-I] で表されるハロゲン化物は、プロリン、ヒドロキシプロリン、システインにホルムアルデヒドを反応させて得られるチオプロリンを用いて、公知の方法 [EPO404359A1号] に準じて製造できる。

さらに、A-1の場合、本発明化合物の立体化学は、文献記載の反応機構に基づき決定した (EPO404359A1号及び Tetrahedron, 37, 2173 (1981))。

又、本発明化合物[I-I] は、下記の方法B-1によって製造できる。

〔式中、R¹~R¹は、前記と同じであり、Y¹はメチレン、イオウ原子、又はヒドロキシメチンを表し、Vはtーブトキシカルボニル基、ベンジルオキシカルボニル基、トシル基等のアミノ基の保護基を、W、W'は塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子、メシル基又はトシル基等の脱離基を表す。〕

化合物 [II] に、溶媒中、上記一般式 [IV-I] で表されるNーtーブトキシカルボニルー2ーピロリジニルメチルトシレート等を滴下して反応させ、一般式 [V-I] の化合物を調製し、ついで脱保護して一般式 [VI-I] の化合物を得、これに一般式 [VII-I] の化合物を塩基の存在下で反応させることにより、本発明化合物[I-I] を製造することができる。

ここで塩基及び反応溶媒としては、上記反応A-1におけるのと同じものを使

用することができる。

本発明化合物[I-I] において、 $R^1 \sim R^5$  のいずれかがアミノ基又はモノアルキルアミノ基を t キルアミノ基の場合、下記 C のように、アミノ基又はモノアルキルアミノ基を t ープトキシカルボニル基、ベンジルオキシカルボニル基、トシル基、ベンジル基、トリチル基等のアミノ基の保護基で保護した前駆体、或いは対応するニトロ体を方法 A-1 ないし B-1 で合成した後に、脱保護或いは還元によりアミノ基又はモノアルキルアミノ基に変換することによって製造できる。又、アルキルアミノ体、ジアルキルアミノ体は対応するアミノ体、モノアルキルアミノ体をN-P ル化することによっても得られる。

〔式中、Rは水素原子又は低級アルコキシ基、R<sup>6</sup>、R<sup>7</sup> およびY<sup>1</sup> は、前記と同じであり、R<sup>6</sup> 及びR<sup>9</sup> は水素原子、又は低級アルキル基を表し、Zはtープトキシカルボニル基、ベンジルオキシカルボニル基、トシル基、ベンジル基、トリチル基等のアミノ基の保護基を表す。〕

化合物〔VIII〕を、当該する保護基の脱保護に一般的に用いられる方法によって脱保護して化合物〔X〕を得、或いは化合物〔IX〕を接触水素化、金属還元等の方法により還元することにより、化合物〔XI〕を調製し、引き続きアルキル化する事により、化合物〔X〕ないし〔XII〕を調製する。アルキル化はハロゲン化アルキルやアルキルトシラート等の通常のアルキル化剤を用いるか、カルボニル化合物と縮合させた後に還元する還元アルキル化によって容易に行うことが出来る。ジアルキル体を得る場合には、化合物〔XI〕から化合物〔X〕を調製し、更に化合物〔XII〕へと2段階で導いてもよく、R®及びR®が同じ低級アルキル基の場合は1段階で直接、化合物〔XII〕へと導いてもよい。

上記一般式[I-II]におけるR<sup>11</sup>~R<sup>13</sup>のハロゲン原子としては、フッ素原子、塩素原子等、低級アルコキシ基としては、メトキシ基、エトキシ基、n-プロボキシ基等の炭素数1~5の低級アルコキシ基、アルキルアミノ基としては、モノアルキルアミノ基及びジアルキルアミノ基、-O(CH<sub>2</sub>)。O-基としては、メチレンジオキシ基、エチレンジオキシ基、プロピレンジオキシ基を挙げることができる。これらのうち、ハロゲン原子としては、フッ素原子が好ましく、低級アルコキシ基としては、炭素数1~3の低級アルコキシ基が好ましい。又、モノアルキルアミノ基及びジアルキルアミノ基としては、アルキル基の炭素数が1~5のものが好ましく、より好ましくはアルキル基の炭素数が1~3のものである。特に好ましくは、ジアルキルアミノ基である。

- CH2 のいずれかが好ましい。

本発明化合物[I-II]は、例えば、下記の方法A-2によって製造できる。

〔式中、 $R^{11} \sim R^{15}$ 、A、B、D及び $Y^2$  は前記と同じであり、 $X^2$  は塩素原子、臭素原子、又はヨウ素原子を表す。〕

化合物 [II] を、溶媒中塩基の存在下、上記一般式[III-II]で表されるハロゲン化物と反応させることにより、本発明化合物 [II] を製造することができる。

上記反応における反応溶媒及び塩基としては、上記反応A-1におけるのと同じものを使用することができる。

反応温度は、通常0℃~150℃、好適には室温~100℃の範囲で行われる。 反応時間は、反応温度あるいは溶媒の種類によって異なるが、通常1~150 時間である。

化合物[III-II]及び塩基の使用量は、化合物 [II] の使用量に対して、それぞれ等モル以上、好ましくは  $1\sim5$  倍モルである。

なお、前記反応の原料に用いた化合物 [II] は公知の方法 [J. Med. Chem., 7, 609 (1964)] により製造できる。

また、上記一般式[III-II]で表されるハロゲン化物は、プロリン、ヒドロキシプロリン、システインにホルムアルデヒドを反応させて得られるチオプロリンを用いて、公知の方法(EPO404359A1号)に準じて製造できる。

さらに、A-2の場合、本発明化合物の立体化学は、文献記載の反応機構に基づき決定した(EPO404359A1号及び Tetrahedron, 37, 2173 (1981))。 又、本発明化合物[I-II]は、下記の方法B-2によって製造できる。

〔式中、R''~R'、A、B、D及びY'は、前記と同じであり、Vはtーブートキシカルボニル基、ベンジルオキシカルボニル基、トシル基等のアミノ基の保護基を、W、W'は塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子、メシル基又はトシル基等の脱離基を表す。〕

化合物 [II] に、溶媒中、上記一般式 [IV-II] で表されるN-t-ブトキシカルボニル-2-ピロリジニルメチルトシレート等を滴下して反応させ、一般式 [V-II] の化合物を調製し、ついで脱保護して一般式 [VI-II] の化合物を得、これに一般式 [VII-II] の化合物を反応させることにより、本発明化合物 [I-II] を製造することができる。

反応溶媒としては、上記反応A-1おけるのと同じものを使用することができる。

アミノ置換体については、前記C法に準じて調製することができる。

本発明化合物[I-I] 及び[I-II]の薬理学的に許容される塩としては、例えば、 塩酸塩、臭化水素塩、硫酸塩、リン酸塩等の鉱酸塩(無機塩)や酢酸塩、乳酸塩、 フマル酸塩、マレイン酸塩、リンゴ酸塩、酒石酸塩、クエン酸塩、シュウ酸塩、 アスパラギン酸塩、メタンスルホン酸塩等の有機酸塩を挙げることができる。こ れらのうち、無機塩が好ましい。

なお本発明化合物[I-I] 及び[I-II]は、1個又はそれ以上の不斉炭素原子を有しており、光学異性体が存在し得る。これらの光学異性体、それらの任意の混合物あるいはラセミ体は本発明の化合物に包含される。このうち、ピロリジン環の2位の立体配置がR体であるのが好ましい。また、本発明化合物及び薬理学的に許容されるその塩は、水和物又は溶媒和物として存在することもあるので、これら水和物及び溶媒和物も本発明に包含される。

本発明化合物を医薬製剤又は医薬組成物として用いる場合、医薬上許容され得 る賦形剤、担体、希釈剤等の製剤補助剤を適宜混合し、常法により錠剤、カプセ WO 99/12925

ル剤、顆粒剤、細粒剤、粉末剤、丸剤、シロップ剤、懸濁剤、乳剤、軟膏剤、坐剤又は注射剤等の形態で、経口又は非経口で投与することができる。本発明では、活性成分としての本発明の化合物と、医薬上許容され得る担体及び/又は希釈剤とを含有する医薬製剤又は医薬組成物が好ましい。ここで、担体及び希釈剤としては、グルコース、スクロース、ラクトース、タルク、シリカ、セルロース、メチルセルロース、スターチ、ゼラチン、エチレングリコール、ポリエチレングリコール、グリセリン、エタノール、水や油脂などがあげられる。

また、本発明化合物の投与量及び投与回数は、病気の種類、患者の年齢、体重等に応じて適宜選択することができる。例えば、本発明化合物を過敏性腸症候群のような腸疾患の治療剤として経口投与する場合は、成人に対し1日約0.1~1000mgを1回~数回に分けて投与すればよい。

## 実施例

以下に、本発明を実施例、試験例及び製剤例により、具体的に説明するが、本発明はその要旨を越えない限り、以下に限定されるものではない。

#### 〔調製例1〕

(R) 及び(S) -5, 11-ジヒドロ-5-(2-ピロリジニルメチル) ジベンゾ [b, e] [1, 4] オキサゼピン

アルゴン気流下、60%水素化ナトリウム(1.44g、36mmol)をヘキサンで洗浄した後、ジメチルスルホキシド(100ml)に懸濁し、5,11 ージヒドロジベンゾ〔b,e〕〔1,4〕オキサゼピン(H.L. Yale, et al, J. Med. Chem.,7,609(1964))(6.0g,30mmol)を加え、50℃で60分間攪拌した。この溶液に(R)ーNーtーブトキシカルボニルー2ーピロリジニルメチルトシレート(12.8g、36mmol)のジメチルスルホキシド(60ml)溶液を滴下して50℃で3時間攪拌した。反応液を氷水で冷却した5%硫酸水素カリウム水溶液中に注入し、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和重曹水、

飽和食塩水で順次洗浄し、乾燥後、溶媒を減圧留去した。得られた残留物をカラムクロマトグラフィーに付し、酢酸エチルとヘキサン(1:11)の混合溶媒で溶出して溶媒を減圧留去し、(R) -5, 11-ジヒドロ-5-[1-(t-ブトキシカルボニル) <math>-2-ピロリジニルメチル]ジベンゾ〔b, e〕〔1, 4〕 オキサゼピン(2.57g、22%)を得た。

(R) -5, 11-ジヒドロ-5-[1-(t-ブトキシカルボニル) -2-ピロリジニルメチル] ジベンゾ (b, e) [1, 4] オキサゼピン400mgの ジオキサン (1.5 ml) 溶液に4M塩酸ジオキサン溶液 (1.5 ml) を加え、室 温で1時間撹拌した後、減圧下で溶媒を留去した。残留物をジクロロメタン (20 ml) に溶解し、トリエチルアミン (0.16 ml、1.1 mmol) を加え、 室温で30分間撹拌した後、飽和重曹水で洗浄し、有機層を硫酸マグネシウムで 乾燥し、減圧下で溶媒を留去し、淡黄色油状の標記化合物 (R) -5, 11-ジ ヒドロ-5-(2-ピロリジニルメチル) ジベンゾ (b, e) [1, 4] オキサゼピン (280 mg、96%) を得た。

ESI/Mass: 281 [M+H+]

NMR(CDCl<sub>3</sub>) & : 1.40-1.48(1H, m), 1.50-1.90(3H, m), 2.55(1H, b), 2.76-2.96(2H, m), 3.28-3.38(1H, m), 3.62-3.82(2H, m), 5.33(2H, s), 6.75-6.83 (3H, m), 6.97-7.03(2H, m), 7.10-7.15(1H, m), 7.24-7.32(2H, m)

同様に(S) -N-t-プトキシカルボニルー2-ピロリジニルメチルトシレートを用いて、(S) <math>-5, 11-ジヒドロー5-(2-ピロリジニルメチル)ジベンゾ〔b, e〕〔1, 4〕オキサゼピンを得た。このものは上記と同一のNMR及びマススペクトルを与えた。

### 〔実施例1〕

(R) -5, 11-ジヒドロ-5-[1-(2-(4-ジメチルアミノフェニル) エチル] <math>-2-ピロリジニルメチル] ジベンゾ (b, e) (1, 4) オキサ

100g - 150g - 150g

ゼヒン

アセトニトリル (20ml) 中に (R) -5, 11-ジヒドロ-5-(2-ビロリジニルメチル) ジベンゾ [b, e] [1, 4] オキサゼピン (調製例1)(420mg、1.5mmol)、2-(4-ジメチルアミノフェニル) エチルトシレート (640mg、2mmol)、炭酸ナトリウム (210mg,2mmol)、ヨウ化ナトリウム (30mg,0-2mmol)を加え、90℃で14時間加熱還流し、減圧下に溶媒を留去し、残留物を酢酸エチルと水に分配した。有機層を水洗し、硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧下に留去した。得られた残留物をカラムクロマトグラフィーに付し、溶出液として最初にジクロロメタンを用い、ジクロロメタン/2Mメタノール性アンモニア (50:1)に変えて溶出を行った。適当なフラクションを集め、減圧下に溶媒を留去すると、標記化合物が淡黄色油状物として得られた (240mg、37%)。

NMR (CDCl<sub>3</sub>) &: 1.57-1.87(4H, m), 2.20-2.30(1H, m), 2.47-2.58(1H, m) 2.73-2.79(3H, m), 2.94(6H, s), 2.99-3.10(1H, m), 3.16-3.26(1H, m), 3.35 (1H, dd, J=9.4, 13.0Hz), 4.10(1H, dd, J=3.6, 13.0Hz), 5.21(1H, d, J=11.7 Hz), 5.33(1H, d, J=11.7Hz), 6.72-6.85(3H, m), 6.86(2H,d,J=8.7Hz) 6.92-7.08(3H, m), 7.14(2H, d, J=8.7Hz), 7.20-7.35(2H, m)

### 〔実施例2〕

(R) -5, 11-ジヒドロ-5-[1-(2-(4-ジメチルアミノフェニル) エチル) <math>-2-ピロリジニルメチル] ジベンゾ (b, e) [1, 4] オキサゼピン 2 塩酸塩

(R) - 5,  $11 - \Im \text{ヒドロ} - 5 - [1 - (2 - (4 - \Im \text{メチルアミノフェニ })]$  ル) エチル] - 2 - ピロリジニルメチル] ジベンゾ (b, e) (1, 4) オキサゼピン 238 mg のジクロロメタン (10 ml) 溶液に 4 M塩酸 ジオキサン 0.6 ml を加え、5 分間撹拌した後、溶媒を減圧留去した。 得られた残留物をエタノ

融点:164-169℃

ESI/Mass: 428 [M+H+]

NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ : 1.90-2.30(4H, m), 2.77-2.88(1H, m), 2.95-3.05(1H, m), 3.10-3.28(1H, m), 3.16(6H, s), 3.42-3.54(2H, m), 3.58-3.70(1H, m), 3.86-3.96(1H, m), 4.23(1H, dd, J=7.2, 14.1Hz), 4.67(1H, dd, J=5.4, 14.1Hz), 5.14(1H, d, J=12.6Hz), 5.29(1H, d, J=12.6Hz), 6.80-6.90(3H, m), 7.00-7.14 (3H, m), 7.20-7.33(2H, m), 7.40(2H, d, 8.7Hz), 7.74(2H, d, 8.7Hz)

## 〔実施例3〕

(S) -5, 11-ジヒドロ<math>-5-[1-(2-(4-ジメチルアミノフェニル) エチル] -2-ピロリジニルメチル] ジベンゾ [b, e] [1, 4] オキサゼピン

The state of the

(S) -5, 11-ジヒドロ-5-(2-ピロリジニルメチル) ジベンゾ(b, e) [1, 4] オキサゼピン(調製例1)を用い、実施例1と同様の手法により標記化合物を得た(38%)。このものは実施例1の化合物と同一のNMR及びマススペクトルを与えた。

#### 〔実施例4〕

(S) -5, 11-ジヒドロ-5-[1-[2-(4-ジメチルアミノフェニル) エチル] <math>-2-ピロリジニルメチル] ジベンゾ [b,e] [1,4] オキサゼピン 2塩酸塩

実施例3で得られた化合物を実施例2と同様の方法で処理し、標記化合物を白色固体として得た(72%)。このものは実施例2の化合物と同一のNMR及びマススペクトルを与えた。

融点:165-170℃

# 

(R) - 5, 11 - ジヒドロ - 5 - [1 - (2 - (4 - ジェチルアミソフェニル) エチル) - 2 - ピロリジニルメチル] ジベンゾ <math>(b, e) (1, 4) オキサゼピン

2-(4-ジェチルアミノフェニル)エチルプロマイドを用い、実施例1と同様の手法により、標記化合物を淡黄色油状物として得た(74%)。

NMR(CDC1,)  $\delta$ : 1.16(6H, t, J=8.0Hz), 1.63-1.90(4H, m), 2.25-2.35(1H, m), 2.50-2.62(1H, m), 2.70-2.86(3H, m), 3.03-3.15(1H, m), 3.22-3.30(1H, m), 3.36(4H, q, J=8.0Hz), 3.41(1H, dd, J=10.7, 14.3Hz), 4.17(1H, dd, J=3.7, 14.3Hz), 5.26(1H, d, J=13.0Hz), 5.34(1H, d, J=13.0Hz), 6.65(2H, d, J=11.7Hz), 6.76-6.82(3H, m), 6.99-7.12(3H, m), 7.07(2H, d, 11.7Hz), 7.25-7.32(2H, m)

# 〔実施例6〕

(R)-5, 11-ジヒドロ-5-[1-[2-(4-ジエチルアミノフェニル)エチル]-2-ピロリジニルメチル] ジベンゾ <math>(b,e) (1,4) オキサゼピン 2 塩酸塩

実施例5で得られた化合物を実施例2と同様の方法で処理し、標記化合物を白色 色固体として得た(90%)。

融点:143-146℃

ESI/Mass:456[M+H+]

NMR(CD,OD) δ: 1.15(6H, t, J=8.0Hz), 1.92-2.26(3H, m), 2.33-2.47(1H, m), 3.03-3.17(2H, m), 3.22-3.35(2H, m), 3.53-3.60(1H, m), 3.60-3.70(4H, m), 3.70-3.80(1H, m), 4.04(1H, dd, J=10.3, 14.6Hz), 4.33(1H, dd, J=5.0, 14.6Hz), 5.18(1H, d, J=14.0Hz), 5.50(1H, d, J=14.0Hz), 6.80-6.94(3H, m), 7.10-7.20(2H, m), 7.23-7.30(2H, m), 7.35-7.57(5H, m)

## 〔実施例7〕

(R) -5, 11-ジヒドロ-5-[1-[2-(4-アミノフェニル) エチル] <math>-2-ピロリジニルメチル] ジベンゾ (b, e) (1, 4) オキサゼピン 2 塩酸塩

NMR(CDC1,) δ: 1.51(9H, s),1.62-1.90(4H, m), 2.20-2.32(1H, m), 2.48
-2.56(1H, m), 2.72-2.80(3H, m), 3.00-3.10(1H, m), 3.16-3.22(1H, m),
3.35(1H, dd, J=10.7, 14.3Hz), 4.08(1H, dd, J=3.7, 14.3Hz), 5.21(1H, d, J=13.0Hz), 5.32(1H, d, J=13.0Hz), 6.74-6.86(3H, m), 6.96-7.08(3H, m), 7.13
(2H, d, J=9.3Hz), 7.25=7.35(2H, m), 7.29(2H, d, 9.3Hz)

これを実施例2と同様の方法で処理し、標記化合物を白色固体として得た (57%)。

融点:176-180℃

 $ESI/Mass:400[M+H^{+}]$ 

NMR(CD,OD)  $\delta$ : 1.92-2.20(3H, m), 2.32-2.45(1H, m), 3.00-3.14(2H, m), 3.20-3.34(2H, m), 3.48-3.58(1H, m), 3.72-3.80(1H, m), 3.84-3.96(1H, m), 4.37(1H, dd, J=4.7, 15.3Hz), 4.02(1H, dd, J=10.7, 11513z), 5.19(1H, d, J=14.3Hz), 5.50(1H, d, J=14.3Hz), 6.83-6.96(3H, m), 7.09-7.20(3H, m), 7.25-7.40(6H, m)

## 〔実施例8〕

2-[4-(N-t-プトキシカルボニル-N-メチルアミノ) フェニル] エ チルクロライドを用い、実施例 7 と同様の手法により、(R) <math>-5, 11-ジヒドロ-5-[1-[2-(4-(N-t-プトキシカルボニル-N-メチルアミノ) フェニル) エチル] <math>-2-ピロリジニルメチル] ジベンゾ [b, e] [1, 4] オキサゼピンを淡黄色油状物として得た (8.2%)

NMR(CDCl<sub>3</sub>) &: 1.46(9H, s), 1.64-1.90(4H, m), 2.22-2.30(1H, m), 2.52 -2.60(1H, m), 2.74-2.84(3H, m), 3.03-3.13(1H, m), 3.16-3.25(1H, m), 3.16(3H, s), 3.35(1H, dd, J=10.7, 14.3Hz), 4.09(1H, dd, J=3.7, 14.3Hz), 5.21(1H, d, J=13.0Hz), 5.32(1H, d, J=13.0Hz), 6.75-6.86(3H, m), 7.00-7.20 (7H, m), 7.28-7.34(2H, m)

これを実施例2と同様の方法で処理し、標記化合物を白色固体として得た。。 (63%)。

融点:51,3,4 = 133,7°C; [25]. [24]. [34]. [

 $ESI/Mass:414[M+H^+]$ 

NMR(CD<sub>1</sub>OD)  $\delta$ : 1.94-2.20(3H, m), 2.32-2.46(1H, m), 3.00-3.15(2H, m),

3.06(3H, s), 3.20-3.38(2H, m), 3.50-3.60(1H, m), 3.72-3.80(1H, m), 3.84-3.95(1H, m), 4.04(1H, dd, J=10.3, 15.7Hz), 4.32(1H, dd, J=5.3, 15.7Hz), 5.19(1H, d, J=14.0Hz), 5.50(1H, d, J=14.0Hz), 6.82-6.96(3H, m), 7.10-7.20 (2H, m), 7.27-7.35(2H, m), 7.37-7.50(5H, m)

## 〔実施例9〕

- (R) -5, 11-ジヒドロ-5-[1-[2-(3-ジメチルアミノフェニル) エチル] <math>-2-ピロリジニルメチル] ジベンゾ (b, e) [1, 4] オキサゼピン
- 2-(3-ジメチルアミノフェニル)エチルトシレートを用い、実施例1と同様の手法により標記化合物を淡黄色油状物として得た(56%)。

NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ : 1.63-1.90(4H, m), 2.21-2.31(1H, m), 2.54-2.63(1H, m) 2.73-2.82(3H, m), 2.95(6H, s), 3.06-3.14(1H, m), 3.17-3.26(1H, m), 3.37 (1H, dd, J=10.7, 14.3Hz), 4.12(1H, dd, J=3.7, 14.3Hz), 5.22(1H, d, J=13.0Hz), 5.34(1H, d, J=13.0Hz), 6.58-6.63(3H, m), 6.76-6.83(3H, m), 6.98 -7.32(6H, m)

#### 〔実施例10〕

実施例9で得られた化合物を実施例2と同様の方法で処理し、標記化合物を白色固体として得た(89%)。

融点:125-128℃

 $ESI/Mass: 428[M+H^+]$ 

NMR(CD,OD)  $\delta$ : 1.95-2.20(3H, m), 2.33-2.43(1H, m), 3.02-3.15(2H, m), 3.20-3.36(2H, m), 3.28(6H, s), 3.54-3.64(1H, m), 3.72-3.80(1H, m), 3.83-

3.92(1H, m), 4.08(1H, dd, J=10.0, 15.7Hz), 4.30(1H, dd, J=5.7, 15.7Hz),
5.20(1H, d, J=14.3Hz), 5.52(1H, d, J=14.3Hz), 6.80-6.95(3H, m), 7.08-7.20
(2H, m), 7.24-7.40(4H, m), 7.7.48-7.57(3H, m)

#### [実施例11]

- (S) -5, 11-ジヒドロ-5-[1-(2-(3-ジメチルアミノフェニル) エチル] <math>-2-ピロリジニルメチル] ジベンゾ [b, e] [1, 4] オキサゼピン
- (S) -5, 11-ジヒドロ-5-(2-ピロリジニルメチル)ジベンゾ(b, e) 〔1, 4〕オキサゼピン(調製例1)を用い、実施例9と同様の手法により標記化合物を得た(62%)。このものは実施例9の化合物と同一のNMR及びマススペクトルを与えた。

# 

(S) -5, 1.1-ジヒドロ-5-[1-(2-(4-ジメチルアミノフェニル) エチル] <math>-2-ピロリジニルメチル] ジベンゾ (b,e) (1,4) オキサゼピン 2 塩酸塩

実施例11で得られた化合物を実施例2と同様の方法で処理し、溶媒を減圧留去して、標記化合物を淡褐色固形物として得た(79%)。このものは実施例10の化合物と同一のNMR及びマススペクトルを与えた。

#### 〔実施例13〕

- (R) 5, 11-ジヒドロ-5-[1-〔2-(3-アミノフェニル) エチル] 2-ピロリジニルメチル] ジベンゾ〔b, e〕〔1, 4〕オキサゼピン 2塩酸塩
- 2-(3-(N-t-プトキシカルボニルアミノ) フェニル] エチルクロライドを用い、実施例7と同様の手法により <math>(R)-5, 11-ジヒドロ-5-[1-(2-(3-(N-t-プトキシカルボニル) アミノフェニル) エチル] <math>-2

WO 99/12925

ーピロリジニルメチル] ジベンゾ(b, e) (1, 4) オキザゼピンを淡黄色油 大物として得た(90%)。 2000 (2000) (2

NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ : 1.52(9H, s), 1.65-1.90(4H, m), 2.20-2.28(1H, m), 2.52-2.60(1H, m), 2.73-2.84(3H, m), 3.03-3.14(1H, m), 3.15-3.21(1H, m), 3.37(1H, dd, J=10.7, 14.3Hz), 4.09(1H, dd, J=3.7, 14.3Hz), 5.21(1H, d, J=13.3Hz), 5.33(1H, d, J=13.3Hz), 6.75-6.90(4H, m), 7.00-7.15(3H, m), 7.16 -7.36(5H, m)

これを実施例2と同様の方法で処理し、標記化合物を白色固体として得た(84%)。

融点:: 104.9-- 1/5.25C はっちょう いっぱん パロット いんじょう デーカー アーコイン

ESI/Maisis: 4.0.0 [M+H+] He discount of the analysis of the contract of the co

NMR(CD<sub>3</sub>OD) δ: 1.93-2.20(3H, m), 2.32-2.46(1H, m), 3.03-3.20(1H, m), 3.24-3.36(1H, m), 3.52-3.64(1H, m), 3.70-3.80(1H, m), 3.82-3.96(1H, m), 4.07(1H, dd, J=10.0, 15.3Hz), 4.30(1H, dd, J=5.7, 15.3Hz), 5.21(1H, d, J=14.0Hz), 5.48(1H, d, J=14.0Hz), 6.83-6.96(3H, m), 7.08-7.20(2H, m), 7.25 -7.55(7H, m)

[実施例14]

3

(R) -5, 11-ジヒドロ-5-[1-[2-(3-メチルアミノフェニル)エチル) -2-ピロリジニルメチル] ジベンゾ [b, e] [1, 4] オキサゼビン 2塩酸塩

2-(3-(N-t-プトキシカルボニル-N-メチルアミノ) フェニル] ェ チルトシレートを用い、実施例7と同様の手法により(R) <math>-5, 11-ジヒドロ-5-[1-(2-(3-(N-t-プトキシカルボニル-N-メチル)) アミノフェニル) エチル] <math>-2-ピロリジニルメチル] ジベンゾ [b, e] [1, 4] オキサゼピンを淡黄色油状物として得た(8-3%)。

NMR(CDC1,) &: 1.47(9H, s), 1.64-1.90(4H, m), 2.20-2.30(1H, m), 2.74
-2.86(3H, m), 3.03-3.14(1H, m), 3.15-3.24(1H, m), 3.27(3H, s), 3.37(1H,
dd, J=10.7, 14.3Hz), 4.10(1H, dd, J=3.7, 14.3Hz), 5.22(1H, d, J=13.3Hz),
5.34(1H, d, J=13.0Hz), 6.67-6.83(3H, m), 7.99-7.05(3H, m), 7.09-7.12(3H, m), 7.23-7.30(3H, m)

これを実施例2と同様の方法で処理し、標記化合物を白色固体として得た(63%)。

ESI/Mass:414[M+H+]

NMR(CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$ : 1.95-2.20(3H, m), 2.32-2.43(1H, m), 30.4-3.10(2H, m), 3.08(3H, s), 3.56-3.66(1H, m), 3.70-3.80(1H, m), 3.83-3.95(1H, m), 4.08 (1H, dd, J=10.0, 16.0Hz), 4.30(1H, dd, J=5.7, 16.0Hz), 5.21(1H, d, J=14.0 Hz), 5.50(1H, d, J=14.0Hz), 6.80-6.95(3H, m), 7.12-7.20(2H, m), 7.25-7.40 (6H, m), 7.48-7.54(1H, m)

- (S) 5, 11 ジヒドロ 5 [1 [2 (3 メチルアミノフェニル) エチル] 2 ピロリジニルメチル] ジベンゾ [b, e] [1, 4] オキサゼピン 2 塩酸塩
- (S) -5, 11-ジヒドロ-5-(2-ピロリジニルメチル) ジベンゾ (b, e) 〔1, 4〕オキサゼピン (調製例1)を用い、実施例14と同様にして、(S) -5, 11-ジヒドロ-5-[1-〔2-(3-(N-t-ブトキシカルボニル-N-メチル) アミノフェニル) エチル〕 -2-ピロリジニルメチル〕 ジベンゾ 〔b, e〕 〔1, 4〕オキサゼピンを淡黄色油状物として得た (58%)。これを実施例2と同様の方法で知知し、次世大はエアナトラーにある。

これを実施例2と同様の方法で処理し、溶媒を減圧留去して、標記化合物を淡褐色固形物として得た(80%)。このものは実施例14の化合物と同一のNM

R及びマススペクトルを与えた。

# 〔実施例16〕

(R) -5, 11-ジヒドロ-5-[1-[2-(2-アミノフェニル) エチル] -2-ピロリジニルメチル] ジベンゾ [b, e] [1, 4] オキサゼピン 2-[2-(N-t-ブトキシカルボニルアミノ) フェニル] エチルトシレートを用い、実施例7と同様にして、(R) -5, 11-ジヒドロ-5-[1-[2-(2-(N-t-ブトキシカルボニルアミノ) フェニル) エチル) -2-ピロリジニルメチル] ジベンゾ [b, e] [1, 4] オキサゼピンを得た。これをジクロロメタンに溶解した後、4 M塩酸ジオキサンを加えて室温で1時間撹拌した。溶媒を留去し、残留物を0.5M-NaOHとクロロホルムに分配し、有機層を硫酸マグネシウムで乾燥後、減圧下に溶媒を留去すると、標記化合物が淡黄色油状物として得られた(43%)。

NMR(CDCl<sub>3</sub>) る:1.60-1.90(4H, m), 2.20-2.28(1H, m), 2.56-2.65(1H, m), 2.70-2.81(3H, m), 3.02-3.11(1H, m), 3.22-3.27(1H, m), 3.33(1H, dd, J=10.7, 14.1Hz), 4.07(1H, dd, J=4.3, 14.1Hz), 5.17(1H, d, J=13.0Hz), 5.29(1H, d, J=13.0Hz), 6.65-6.80(5H, m), 6.92-7.08(5H, m), 7.20-7.34(2H, m) 〔実施例17〕

(R) -5, 11-ジヒドロ-5-[1-(2-(2-アミノフェニル) ェチル] <math>-2-ピロリジニルメチル] ジベンゾ [b, e] [1, 4] オキサゼピン 2 塩酸塩

実施例16で得られた化合物を実施例2と同様の方法で処理し、標記化合物を 白色固体として得た(88%)。

融点:168-172℃

ESI/Mass:400[M+H+]

NMR(CD,0D)  $\delta$ : 1.96-2.20(3H, m), 2.32-2.41(1H, m), 3.14-3.20(2H, m),

3.30-3.44(2H, m), 3.70-3.83(2H, m), 3.84-3.94(1H, m), 4.24(1H, s), 4.26 (1H, s), 5.18(1H, d, J=14.0Hz), 5.43(1H, d, J=14.0Hz), 6.83-6.95(3H, m), 7.10-7.20(2H, m), 7.25-7.44(7H, m)

#### 〔実施例18〕

(R) -5, 11-ジヒドロ-5-[1-[2-(2-ジメチルアミノフェニル) エチル] <math>-2-ピロリジニルメチル] ジベンゾ [b, e] [1, 4] オキサゼピン

実施例16で得られた化合物(130mg、0.32mmol)を、3mlのアセトニトリルに溶解し、これに37%ホルムアルデヒド水溶液(0.3ml、3.7mmol)、ナトリウムシアノボロヒドリド(30mg、0.48mmol)を加えて溶解した後、激しく撹拌しながら、氷酢酸0.2mlを滴下して室温で0.5時間撹拌した。反応液に固体炭酸水素ナトリウムを加えて中和した後、酢酸エチルで抽出し、有機相を硫酸マグネシウムで乾燥して溶媒を減圧下で留去した。得られた残留物をカラムクロマトグラフィーに付し、溶出液として最初にジクロメタン、次いでジクロロメタン/メタノール(50:1)を用いて溶出を行った。適当なフラクションを集め、減圧下に溶媒を留去して、標記化合物を淡黄色油状物として得た(95mg、69%)。

NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ : 1.64-1.90(4H, m), 2.25-2.35(1H, m), 2.57-2.66(1H, m), 2.69(6H, s), 2.74-2.87(1H, m), 2.90-3.00(2H, m), 3.08-3.17(1H, m), 3.23-3.29(1H, m), 3.39(1H, dd, J=10.7, 14.0Hz), 4.15(1H, dd, J=4.0, 14.0Hz), 5.21(1H, d, J=14.0Hz), 5.32(1H, d, J=14.0Hz), 6.74-6.83(3H, m), 7.00-7.08 (3H, m), 7.12-7.17(2H, m), 7.20-7.23(2H, m), 7.28-7.34(2H, m)

#### 〔実施例19〕

(R) -5, 11-ジヒドロ-5-[1-[2-(3-ジメチルアミノフェニル) エチル] <math>-2-ピロリジニルメチル] ジベンゾ [b, e] [1, 4] オキサ

#### ゼピン 2塩酸塩

実施例18で得られた化合物を実施例2と同様の方法で処理し、標記化合物を 白色固体として得た(56%)。

融点: 170-172℃

 $ESI/Mass: 428[M+H^{+}]$ 

NMR(CD,OD) 6:1.93-2.18(3H, m), 2.32-2.47(1H, m), 3.17(6H, s), 3.25
-3.33(2H, m), 3.34-3.44(2H, m), 3.68-3.88(2H, m), 3.90-3.97(1H, m), 4.25
(1H, s), 4.27(1H, s), 5.08(1H, d, J=14.7Hz), 5.35(1H, d, J=14.7Hz), 6.75
-6.95(3H, m), 7.06-7.20(2H, m), 7.25-7.80(7H, m)

#### 〔実施例20〕

(R) -5,  $1\cdot 1-$ ジヒドロ-5-[1-(2-(3-ジメチルアミノ-4-メトキシフェニル) エチル) -2-ピロリジニルメチル] ジベンゾ [b, e] (1, 4) オキサゼピン

2- (3-ジメチルアミノー4-メトキシフェニル) エチルトシレートを用い、 実施例1と同様の手法により、標記化合物を淡黄色油状物として得た(64%)。 NMR(CDCl,) &:1.63-1.90(4H, m), 2.20-2.36(1H, m), 2.50-2.64(1H, m), 2.70-2.86(3H, m), 2.79(6H, s), 3.00-3.16(1H, m), 3.18-3.24(1H, m), 3.38 (1H, t, J=13.0Hx), 3.97(3H, s), 4.10(1H, d, J=13.0Hz), 5.21(1H, d, J= 14.0Hz), 5.34(1H, d, J=14.0Hz), 6.76-6.86(6H, m), 7.00-7.16(3H, m), 7.24 -7.32(2H, m)

### 〔実施例21〕

(R) - 5, 11 - ジヒドロ - 5 - [1 - (2 - (3 - ジメチルアミノ - 4 - メトキシフェニル) エチル] - 2 - ピロリジニルメチル] ジベンソ <math>(b, e) (1, 4) オキサゼピン 2 塩酸塩

"只有我们的","是是我们的,我们是这个人的"我们","我们看我

実施例20で得られた化合物を実施例2と同様の方法で処理し、標記化合物を

THE TOUR ON THE PROPERTY OF THE PROPERTY

白色固体として得た(72%)。

融点:141-144℃

ESI/Mass:458[M+H+]

NMR(CD,0D)  $\delta$ : 1.94-2.20(3H, m), 2.32-2.42(1H, m), 3.00-3.16(2H, m), 3.23-3.36(2H, m), 3.27(6H, s), 3.50-3.63(1H, m), 3.70-3.80(1H, m), 3.82-3.92(1H, m), 4.04(3H, s), 4.08(1H, dd, J=10.3, 15.7Hz), 4.30(1H, dd, J=5.3, 15.7Hz), 5.21(1H, d, J=14.0Hz), 5.54(1H, d, J=14.0Hz), 6.80-6.94 (3H, m), 7.10-7.20(2H, m), 7.25-7.40(5H, m), 7.70(1H, s)

## 〔実施例22〕

(R) -5, 11-ジヒドロ-5-[1-[2-(4-メトキシー3-アミノフェニル) エチル) <math>-2-ピロリジニルメチル] ジベンゾ [b, e] [1, 4] オキサゼピン 2塩酸塩

2-(3-(N-t-プトキシカルボニルアミノ)-4-メトキシ)フェニルエチルトシレートを用い、実施例7と同様の手法により(R)-5、<math>-11-ジヒドロー5ー[1-(2-(3-(N-t-プトキシカルボニルアミノ)-4- ジストキシフェニル]エチル]-2-ピロリジニルメチル]ジベンゾ(b, e) [1,4]オキサゼピンを淡黄色油状物として得た(86%)。

NMR(CDC1,)  $\delta$ : 1.52(9H, s), 1.63-1.90(4H, m), 2.20-2.30(1H, m), 2.50 -2.62(1H, m), 2.72-2.80(3H, m), 3.04-3.17(1H, m), 3.18-3.24(1H, m), 3.30 -3.40(1H, m), 3.85(3H, s), 4.12-4.18(1H, m), 5.20(1H, d, J=14.0Hz), 5.34 (1H, d, J=14.0Hz), 6.74-6.84(5H, m), 7.00-7.08(2H, m), 7.10-7.16(2H, m), 7.23-7.36(2H, m)

これを実施例2と同様の方法で処理し、標記化合物を白色固体として得た。 (69%)。

融点:151-155℃

 $ESI/Mass: 430[M+H^{+}]$ 

NMR(CD,OD) &: 1.92-2.20(3H, m), 2.30-2.42(1H, m), 2.92-3.08(2H, m), 3.18-3.30(2H, m), 3.48-3.56(1H, m), 3.68-3.78(1H, m), 3.83-3.93(1H, m), 3.97(3H, s), 4.06(1H, dd, J=10.0, 15.7Hz), 4.29(1H, dd, J=5.7, 15.7Hz), 5.21(1H, d, J=14.0Hz), 5.49(1H, d, J=14.0Hz), 6.82-6.94(3H, m), 7.08-7.18 (3H, m), 7.26-7.40(5H, m)

# [実施例23]

(R) -5, 11-ジヒドロ-5-[1-[3-(4-メトキシフェニル) アロバン-1-イル] -2-ピロリジニルメチル] ジベンゾ (b, e) (1, 4) オキサゼピン

アセトニトリル (20m1) 中に (R) -5, 11-ジヒドロ-5-(2-ピロリジニルメチル) ジベンゾ (b, e) (1, 4) オキサゼピン (調製例1) (280mg、1.0mmol)、3-(4-メトキシフェニル) -1-プロピルプロミド (320mg、1.4mmol)、炭酸ナトリウム (150mg, 1.4mmol)、ラウ化ナトリウム (20mg, 0.13mmol)を加え、90℃で13時間加熱還流し、減圧下に溶媒を留去し、残留物を酢酸エチルと水に分配した。有機層を水洗し、硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧下に留去した。得られた残留物をカラムクロマトグラフィーに付し、溶出液としてジクロロメタンを用い適当なフラクションを集め、減圧下に溶媒を留去すると、標記化合物が淡黄色油状物として得られた(310mg、72%)。

NMR (CDC13)  $\delta$ : 1.60-1.90(6H, m), 2.10-2.20(1H, m), 2.28-2.38(1H, m) 2.53-2.77 (4H, m), 2.80-2.90(1H, m), 3.12-3.18(1H, m), 3.40(1H, dd, J= 9.4, 13.0Hz), 3.80(3H, s), 4.08(1H, dd, J=3.6, 13.0Hz), 5.22(1H, d, J=11.7Hz), 5.33(1H, d, J=11.7Hz), 6.76-6.90(3H, m), 6.86(2H,d,J=8.7Hz) 6.94-7.10(3H, m), 7.16(2H, d, J=8.7Hz), 7.28-7.35(2H, m)

# 〔実施例24〕

実施例23の化合物290mgのジクロロメタン(10ml)溶液に4M塩酸ジオキサン0.5mlを加え、5分間撹拌した後、溶媒を減圧留去した。得られた残留物をアセトン、エーテルの混合溶媒から再結晶し、標記化合物を白色固体として得た(268mg、79%)。

融点:172-174℃

ESI/Mass: 429 [M+H+]

NMR(CDC13)  $\delta$ : 1.86-2.08(2H, m), 2.12-2.28(3H, m), 2.30-2.46(1H, m) 2.57-2.80(4H, m), 3.25-3.36(2H, m), 3.78(3H, s), 3.80-3.88(1H, m), 4.20 (1H, dd, J=7.2, 14.1Hz), 4.58(1H, dd, J=5.1, 14.1Hz), 5.16(1H, d, J=12.3 Hz), 5.25(1H, d, J=12.3Hz), 6.77-6.91(3H, m), 6.80(2H, d, J=8.7), 6.95-7.10(3H, m), 7.04(2H, d, J=8.7), 7.21-7.33(2H, m)

# 〔実施例25〕

(S) - (+) -3-クロロ-1-フェニル-1-プロパノールを用い、実施 例23と同様にして、標記化合物を淡黄色油状物として得た(78%)。

NMR(CDC13)  $\delta$ : 1.57-1.96(6H, m), 2.05-2.15(1H, m), 2.57-2.66(1H, m) 2.70-2.80 (1H, m), 3.08-3.30(1H, m), 3.30-3.40(1H, m), 3.42(1H, dd, J= 9.9, 12.9 hz), 4.26(1H, dd, J=3.0, 12.9Hz), 4.93-5.00(1H, m), 5.25(1H, d, J=11.7Hz), 5.32(1H, d, J=11.7Hz), 6.76-6.90(3H, m), 6.98-7.08(2H, m), 7.12-7.18(1H, m), 7.20-7.40(7H, m)

[実施例26]

5, 11-ジヒドロ-5-[[(2R)-1-((3S)-3-ヒドロキシー 3-フェニルプロパン-1-イル]-2-ピロリジニル]メチル]ジベンゾ〔b, e)〔1, 4〕オキサゼピン塩酸塩

実施例25の化合物を実施例24と同様に処理し、標記化合物を白色固体として得た(55%)。

融点:149-150℃

ESI/Mass: 415 [M+H+]

NMR(CDCl3) る:1.90-2.00(1H, m), 2.02-2.28(3H, m), 2.30-2.41(1H, m)
2.70-2.82(1H, m), 2.85-3.00(1H, m), 3.36-3.48(1H, m), 3.64-3.76(2H, m),
3.86-3.96(1H, m), 4.21(1H, dd, J=8.4, 14.1Hz), 4.71(1H, dd, J=4.5,
14.1Hz), 5.03-5.06(1H, m), 5.23(1H, d, J=12.0Hz), 5.28(1H, d, J=12.0Hz),
6.80-6.88(3H, m), 7.03-7.17(3H, m), 7.25-7.38(7H, m)
(実施例27)

5, 11-ジヒドロ-5-[[(2R)-1-[(3R)-3-ヒドロキシー3-フェニルプロバン-1-イル]-2-ピロリジニル]メチル]ジベンゾ(b,e)[1,4]オキサゼピン

NMR (CDC13)  $\delta$ : 1.60-1.95(5H, m), 2.15-2.25(2H, m), 2.45-2.53(1H, m) 2.60-2.70 (1H, m), 2.92-3.00(1H, m), 3.30-3.38(1H, m), 3.31(1H, dd, J= 9.9, 12.9Hz), 4.05(1H, dd, J=3.0, 12.9Hz), 5.05-5.09(1H, m), 5.19(1H, d, J=11.7Hz), 5.28(1H, d, J=11.7Hz), 6.72-6.80(3H, m), 6.86-6.94(1H, m), 6.96-7.02(2H, m), 7.22-7.32(3H, m), 7.37-7.44(2H, m), 7.48-7.54(2H, m)

# 〔実施例28〕

5, 11-ジヒドロー5-[[(2R)-1-[(3R)-3-ヒドロキシー3-フェニルプロパン-1-イル]-2-ピロリジニル]メチル]ジベンゾ(b,e)[1,4]オキサゼピン塩酸塩

実施例27の化合物を実施例24と同様に処理じ、標記化合物を白色固体として得た(474%)。

融点:179-182℃

 $ESI/Mass:415[M+H^+]$ 

NMR(CDC13) る:1.90-2.00(1H, m), 2.02-2.26(3H, m), 2.28-2.41(1H, m)
2.75-2.88(1H, m), 2.97-3.07(1H, m), 3.36-3.48(1H, m), 3.50-3.78(2H, m),
3.92-4.03(1H, m), 4.17(1H, dd, J=8.7, 14.1Hz), 4.67(1H, dd, J=4.5,
14.1Hz), 4.88-4.92(1H, m), 5.19(1H, d, J=12.3Hz), 5.26(1H, d, J=12.3Hz),
6.80-6.92(3H, m), 6.98-7.15(3H, m), 7.20-7.38(7H, m)
〔実施例29〕

5, 11-ジヒドロー5-[[(2R)-1-[(2R)-2-ヒドロキシー3-(4-メトキシフェニル) プロパン-1-イル]-2-ピロリジニル]メチル] ジベンゾ [b, e] [1, 4] オキサゼピン

(R) - (-) -3-クロロ-1-(4-メトキシフェニル) -2-プロバノール (C.F.Koelsch et al, J.Am.Chem.Soc., 52, 1164(1930))を用い、実施例 2 3 と同様にして、標記化合物を淡黄色油状物として得た (7.8%)。

NMR (CDCl3) δ: 1.62-1.88(4H, m), 2.23-2.31(2H, m), 2.70-2.78(3H, m)

2.82-2.92 (1H, m), 3.05-3.15(1H, m), 3.32(1H, dd, J=9.9, 12.9Hz), 3.80

(3H, s), 3.83-3.94(1H, m), 4.05(1H, dd, J=3.6, 12.9Hz), 5.21(1H, d, J=

12.0Hz), 5.30(1H, d, J=12.0Hz), 6.76-6.80(3H, m), 6.86(2H, d, J=8.7Hz) 6.94

-7.10(3H, m), 7.16(2H, d, J=8.7Hz), 7.28-7.35(2H, m)

# 〔実施例30〕

実施例29の化合物を実施例24と同様に処理し、標記化合物を白色固体として 得た(74%)。

融点:178-181℃

 $ESI/Mass: 445 [M+H^+]$ 

NMR (CDCl3) δ: 1.88-2.00(1H, m), 2.00-2.26(3H, m), 2.62-2.68(1H, m)
2.82-2.97(3H, m), 3.18-3.35(1H, m), 3.77(3H, s), 3.98-4.08(1H, m), 4.13
(1H, dd, J=8.4, 13.8Hz), 4.28(1H, d, J=5.1), 4.52(1H, dd, J=4.6, 13.8Hz),
4.53-4.62(1H, m), 5.16(1H, d, J=12.6Hz), 5.24(1H, d, J=12.6Hz), 6.79-6.91
(4H, m), 6.83(2H, d, J=8.7), 6.98-7.11(2H, m), 7.08(2H, d, J=8.7), 7.19-7.30(2H, m)

## 〔実施例31〕

(R) -5, 11-ジヒドロ-5-[1-(3-(4-メトキシフェニル) - 2-プロペン-1-イル] <math>-2-ピロリジニルメチル] ジベンゾ〔b, e〕〔1, 4〕オキサゼピン

4-メトキシシンナミルプロミドを用い、実施例23と同様にして、標記化合物を淡黄色油状物として得た(29%)。

NMR (CDCl3) δ: 1.68-1.92(4H, m), 2.37-2.44(1H, m), 2.92-3.00(1H, m)
3.16-3.24 (1H, m), 3.30-3.50(2H, m), 3.55(1H, dd, J=9.4, 13.0Hz), 3.80
(3H, s), 4.19(1H, dd, J=3.6, 13.0Hz), 5.23(1H, d, J=11.7Hz), 5.34(1H, d, J=11.7Hz), 6.20-6.32(1H, m), 6.50(d, J=16.0Hz), 6.70-6.80(3H, m), 6.86
(2H, d, J=8.7Hz) 6.96-7.12(3H, m), 7.17-7.28(2H, m), 7.32(2H, d, J=8.7Hz),

### 〔実施例32〕

(R) - 5,  $11 - \Im E F D - 5 - [1 - (3 - (4 - \varkappa F + \varkappa Z +$ 

....

# 4〕オキサゼピン塩酸塩

実施例31の化合物を実施例24と同様に処理し、標記化合物を白色固体として得た(46%)。

1-11.

融点:120-122℃

ESI/Mass: 427 [M+H+]

NMR(CDCl3) る: 1.88-2.00(1H, m), 2.10-2.20(3H, m), 2.85-2.95(1H, m) 3.55-3.68(1H, m), 3.70-3.92(3H, m), 3.80(3H, s), 4.13(1H, dd, J=9.0, 13.8 Hz), 4.61(1H, dd, J=5.1, 13.8Hz), 5.19(1H, d, J=12.3Hz), 5.34(1H, d, J=12.3Hz), 6.25-6.35(1H, m), 6.53(1H, d, J=15.9), 6.67-6.85(3H, m), 6.87 (2H, d, J=8.7), 6.93-7.08(3H, m), 7.14-7.22(7H, m), 7.34(2H, d, J=8.7) (実施例33)

- 2-(4-メトキシフェニルオキシ)エチルプロミドを用い、実施例23と同様にして、標記化合物を淡黄色油状物として得た(341mg、79%)。

NMR (CDCl3) δ: 1.62-1.90(4H, m), 2.28-2.36(1H, m), 2.70-2.90(2H, m)
3.17-3.28(2H, m), 3.36-4.43(1H, m), 3.77(3H, s), 4.02-4.20(3H, m), 5.26
(1H, d, J=12.3Hz), 5.33(1H, d, J=12.3Hz), 6.72-6.88(7H, m), 7.00-7.15(3H, m), 7.28-7.34(2H, m)

**〔実施例3.4〕**ほう セジー、 さらも しかじか はいか (中国) を (4.17)

(R) - 5, 11 - ジヒドロ - 5 - [1 - (2 - (4 - メトキシフェニルオキシ) エチル] - 2 - ピロリジニルメチル] ジベンゾ <math>[b, e] [1, 4] オキサゼピン塩酸塩

実施例33の化合物を実施例24と同様に処理し、標記化合物を白色固体とし

て得た(78%)。

融点:186-191℃

 $ESI/Mass: 431 [M+H^+]$ 

NMR(CDC13)  $\delta$ : 1.90-2.03(1H, m), 2.13-2.23(3H, m), 3.02-3.12(1H, m) 3.23-3.32(1H, m), 3.54-3.63(1H, m), 3.70-3.82(1H, m), 3.73(3H, s), 3.83-3.96(1H, m), 4.23(1H, dd, J=8.1, 14.1Hz), 4.29-4.35(1H, m), 4.53-4.62(1H, m), 4.68(1H, dd, J=5.1, 14.1Hz), 5.21(1H, d, J=12.6Hz), 5.29(1H, d, J=12.6Hz), 6.76-6.88(7H, m), 6.98-7.15(3H, m), 7.22-7.32(2H, m)

\* \*\*\*

〔実施例35〕

- (R) 5, 11 ジヒドロ 5 [1 [3 (4 ジメチルアミソフェニル) プロバン <math>- 1 1 ル ) 2 ピロリジニルメチル ] ジベンゾ [b, e] [1,4] オキサゼピン
- 3-(4-ジメチルアミノフェニル)-1-プロピルトシレートを用い、実施例23と同様にして、標記化合物を淡黄色油状物として得た(54%)。

NMR(CDCl3) る: 1.60-1.90(6H, m), 2.08-2.20(1H, m), 2.28-2.40(1H, m), 2.48-2.61(2H, m), 2.62-2.78(1H, m), 2.80-2.90(1H, m), 2.90(6H, s), 3.10-3.21(1H, m), 3.41(1H, dd, J=4.2, 13.2Hz), 4.10(1H, dd, J=3.3, 13.2Hz), 5.21(1H, d, J=11.7Hz), 5.30(1H, d, J=11.7Hz), 6.70(2H, d, 8.4Hz), 6.75-6.84(3H, m), 6.91-7.07(3H, m), 7.07(2H, d, 8.4Hz), 7.22-7.32(2H, m) (実施例36)

(R) -5, 11-ジヒドロ-5-[1-[3-(4-ジメチルアミノフェニル) プロパン-1-イル] -2-ピロリジニルメチル] ジベンゾ (b, e) [1,4] オキサゼピン 2塩酸塩

実施例35の化合物を実施例24と同様に処理し、溶媒を減圧除去して標記化合物を淡褐色固形物として得た(86%)。

 $ESI/Mass:442[M+H^{+}]$ 

NMR(CDC13)  $\delta$ : 1.50-2.00(4H, m), 2.10-2.20(2H, m), 2.32-2.44(1H, m) 2.62-2.68(3H, m), 3.05(6H, s), 3.33-3.46(2H, m), 3.80-3.90(1H, m), 4.19 (1H, dd, J=7.2, 14.1Hz), 4.59(1H, dd, J=5.1, 14.1Hz), 5.16(1H, d, J=12.3 Hz), 5.29(1H, d, J=12.3Hz), 6.81-6.91(3H, m), 6.86(2H, d, J=8.1), 6.96-7.05(2H, m), 7.09(2H, d, J=8.1), 7.20-7.36(3H, m)

# 〔実施例37〕

3-(3-ジメチルアミノフェニル)-1-プロビルトシレートを用い、実施例23と同様にして、標記化合物を淡黄色油状物として得た(304mg、69%)。

NMR(CDC13)  $\delta$ : 1.60-1.92(6H, m), 2.10-2.20(1H, m), 2.30-2.48(1H, m), 2.56-2.72(3H, m), 2.84-2.96(1H, m), 2.98(6H, s), 3.12-3.18(1H, m), 3.36 (1H, dd, J=10.7, 14.3Hz), 4.10(1H, dd, J=3.7, 14.3Hz), 5.24(1H, d, J=13.0 Hz), 5.32(1H, d, J=13.0Hz), 6.60-6.65(3H, m), 6.76-6.84(3H, m), 6.98-7.36 (6H, m)

### 〔実施例38〕

実施例35の化合物を実施例24と同様に処理し、標記化合物を淡褐色固体として得た。(338mg、95%)。

融点:120-123℃

ESI/Mass: 442 [M+H+]

NMR (CDC13)  $\delta$ : 1.60-2.00(4H, m), 2.00-2.20(2H, m), 2.24-2.62(1H, m) 2.70-2.92(3H, m), 3.00-3.22(1H, m), 3.10(6H, s), 3.33-3.50(2H, m), 4.19 (1H, dd, J=6.7, 16.0Hz), 4.59(1H, dd, J=6.7, 16.0Hz), 5.02(1H, d, J=13.7 Hz), 5.11(1H, d, J=13.7Hz), 6.80-6.96(4H, m), 7.07(2H, t, J=8.1), 7.95(1H, d, J=8.1Hz), 7.23-7.32(2H, m), 7.40(1H, t, J=8.1), 7.60(1H, d, J=8.1Hz), 7.83(1H, s)

[実施例39]

(R) - 5, 11 - ジヒドロ - 5 - [1 - (3 - (3 - (N - メチルアミノフェニル) プロパン - 1 - イル] - 2 - ピロリジニルメチル] ジベンゾ <math>(b, e) (1, 4) オキサゼピン

アセトニトリル(15ml)中に(R) - 5, 11ージヒドロー5ー(2ーピロリジニルメチル)ジベンゾ〔b, e〕〔1, 4〕オキサゼビン(調製例1)(280mg、1.0mmol)、3ー〔3ー(NーtーブトキシカルボニルーNーメチルアミノ)フェニル〕ー1ープロビルトシレート(503mg、1.2mmol)、炭酸ナトリウム(127mg, 1.2mmol)、ヨウ化ナトリウム(30mg, 0.2mmol)を加え、90℃で9時間加熱還流し、減圧下に溶媒を留去し、残留物を酢酸エチルと水に分配した。有機層を水洗し、硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧下に留去した。得られた残留物をカラムクロマトグラフィーに付し、溶出液として最初にジクロロメタンを用い、次いでジクロロメタン/メタノール(50:1)に変え、適当なフラクションを集め、減圧下に溶媒を留去し、残留物をジクロロメタンに溶解した後、4M塩酸ジオキサン1.0mlを加えて室温で1時間撹拌した。溶媒を留去し、残留物を0.5M-NaOHとクロロホルムに分配し、有機層を硫酸マグネシウムで乾燥後、減圧下に溶媒を留去すると、標記化合物が淡黄色油状物として得られた(376mg、88%)。

NMR (CDC13) δ: 1.60-1.78(4H, m), 1.95(2H, q, J=8.6Hz) 2.08-2.17(1H, m), 2.28-2.38(1H, m), 2.52-2.72(3H, m), 2.82-2.92(1H, m), 2.86(3H, s), 3.08-3.16(1H, m), 3.60(1H, dd, J=10.7, 14.3Hz), 4.09(1H, dd, J=3.7, 14.3 Hz), 5.24(1H, d, J=13.0Hz), 5.34(1H, d, J=13.0Hz), 6.45-6.53(2H, m), 6.58 -6.62(1H, m), 6.76-6.85(3H, m), 6.99-7.16(4H, m), 7.27-7.35(2H, m)

(R) - 5, 11 - ジヒドロ - 5 - [1 - (3 - (3 - メチルアミンフェニル)] プロパン-1 - 1ル] - 2 - ピロリジニルメチル] ジベンゾ <math>[b, e] [1, 4] オキサゼピン 2塩酸塩

実施例39の化合物を実施例24と同様に処理して標記化合物を白色固体として得た(297mg、68%)。

ESI/Mass: 428 [M+H+]

NMR(CDCl3)  $\delta$ : 1.85-2.35(6H, m), 2.63-2.78(2H, m), 2.82-2.95(1H, m) 2.97(3H, s), 3.37-3.52(2H, m), 3.70-3.86(2H, m),4.13(1H, dd, J=8.7, 15.3 Hz), 4.59(1H, dd, J=6.0, 15.3Hz), 5.18(1H, d, J=14.0Hz), 5.31(1H, d, J=14.0Hz), 6.78-6.88(3H, m), 6.99-7.07(3H, m), 7.12-7.32(5H, m), 7.44-7.50 (1H, m), 7.58(1H, s)

以下に製剤例を記載する。

# 〔製剤例1〕

下記混合物を常法に従って混合し、打錠することにより、1錠当り主薬50mg を含有する錠剤を得た。

いきに を終行した 終り足 いちのまる 実際した と標時間の主張者がらば かっしゅう

。其所"1000年,在1000年,1286年中的1000年的1000年中

《南部外》,1976年,在1970年,《Janus 1970年,A40年的

実施例2の化合物

50 mg

200mg

結晶セルロース

4.0 mg

ステアリン酸マグネシウム

5 mg

# 〔製剤例2〕

下記混合物を常法に従って造粒し、顆粒剤とした。

実施例2の化合物

5 0 mg

乳糖

9 0 mg

トウモロコシ澱粉

6 0 mg

タルク

3 0 mg

ステアリン酸マグネシウム\_\_\_\_1.0 mg....

実施例2の化合物の代わりに、実施例24の化合物を用いた以外は、製剤例1 と同様にして錠剤を得た。

## 〔製剤例4〕

実施例2の化合物の代わりに、実施例24の化合物を用いた以外は、製剤例2 と同様にして錠剤を得た。

次に本発明化合物の薬理試験について記載する。

# 〔試験例1〕

In vitro カルシウムチャネル拮抗作用(血管)

Crj: CD雄性ラット(8週齢~12週齢)の胸部大動脈を摘出し、らせん 標本を作製した。この血管標本を混合ガス(酸素95%、二酸化炭素5%)を通 気した37℃のタイロード液中に懸垂した。血管の張力変化は、トランスデュー サーを介し、ペン書きレコーター上に等尺性を記録した。高カリウム収縮は、栄 養液をタイロード液からカリウムータイロード液 (94.6 mMのNaCl、

45.0 mMのKC1、1.8 mMのCaCl<sub>2</sub>、1.04 mMのMgCl<sub>2</sub>、0.4 mMのNaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>、11.9 mMのNaHCO<sub>3</sub>、5.55mMのグルコース)に置換することにより惹起させた。被験化合物の高カリウム収縮抑制作用は、30分前処置により評価した。なお、比較物質としてヨーロッパ特許第0404359A1号に記載された化合物Aを用いた。カルシウムチャネル拮抗活性としての結果は、被験化合物10 $^{-1}$ Mにおける高カルシウム収縮に対する抑制率として表した。また、収縮の50%抑制を示す被験化合物濃度(IC<sub>5</sub>。値)として表1に示した。但し、表中「一」で示した箇所は未測定である。

表 1 カルシウムチャネル拮抗作用 (血管)

*		
被験化合物	抑制率%(濃度10 <sup>-1</sup> Mで)	ICso (nM)
実施例 2		2.5.5
実施例 6	2 4	•
実施例 10	5 1	The Macriconne
実施例 14	4:1:	5 7
実施例 19	3 6	8 2
実施例 24	2.1	
実施例 38	2 5	1.8.0 Sept. 1.2.
化合物 A	9 ···	The second secon
	9	5 3 0

# - 化合物 A

[試験例2] In vitro カルシウムチャネル拮抗作用(回腸)

Crj:CD雄性ラット(8週齢~12週齢)の回腸を回盲部より3cmの部分から摘出した。この回腸標本を混合ガス(酸素95%、二酸化炭素5%)を通気した37℃のタイロード液中に懸垂した。回腸の張力変化は、トランスデューサーを介し、ベン書きレコーダー上に等張性を記録した。高カリウム収縮は、栄養液をタイロード液からカリウムータイロード液(94.6 mMのNaCl、45.0 mMのKCl、1.8 mMのCaCl、1.04 mMのMgCl、0.4 mMのNaH、PO、11.9 mMのNaHCO、5.55 mMのグルコース)に置換することにより惹起させた。被験化合物の高カリウム収縮抑制作用は、30分前処置により評価した。なお、比較物質としてヨーロッパ特許第0404359A1号に記載された化合物Aを用いた。カルシウムチャネル拮抗活性としての結果は、被験化合物10-7Mにおける高カルシウム収縮に対する抑制率として表した。また、収縮の50%抑制を示す被験化合物濃度(ICsの値)として表2に示した。但し、表中「一」で示した箇所は未測定である。

表 2 カルシウムチャネル拮抗作用(回腸)

		***
被験化合物_	抑制率%(濃度 1	0 <sup>-7</sup> Mで) ICsa (nM)
実施例 2	6 2	3 5
実施例 6	5 1	
実施例 10	8 7	1 7
実施例 14	7 6	1 8
実施例 19	7 1	<u> </u>
実施例 24	6 7	4 3
実施例 38	5 2	40 kg/ 2
化合物 A	4 8	1 2 0

表1及び表2に示した結果から明らかであるように、本発明化合物は、優れた カルシウムチャネル拮抗効果を有し、特に腸管選択性が高いカルシウムチャネル 拮抗薬であることが確認された。

# 〔試験例3〕 溶解度の測定 湯 はみ カーカー 中間 アウェット・エ

被験化合物を室温下、pH=7.2の0.15Mリン酸緩衝液に懸濁し、激しく振とうした後、一夜静置し、遠心分離にて不溶分を除去して上清中の化合物濃度を高速液体クロマトグラフィーにて定量した。このときの化合物濃度を溶解度とし表3に示した。

化自然体 建铁石矿 电流电流 医氯合物病

等在 医乳头 医乳基腺性原丛

18,828.11

表3 中性緩衝液に対する溶解度 水流 いっぱん

被験化合物       溶解度 mg/ml         実施例 2       0.036         実施例 7       0.638         実施例 8       0.116         実施例 10       0.030         実施例 13       0.418         実施例 14       0.056         実施例 24       0.049         実施例 38       0.041         化合物 A       0.013			
実施例 7       0.638         実施例 8       0.116         実施例 10       0.030         実施例 13       0.418         実施例 14       0.056         実施例 24       0.049         実施例 38       0.041	被験化1	合物	溶解度 mg/ml
実施例 8       0.116         実施例 10       0.030         実施例 13       0.418         実施例 14       0.056         実施例 24       0.049         実施例 38       0.041	実施例	<b>72</b> .:	0.4036
実施例 10       0.030         実施例 13       0.418         実施例 14       0.056         実施例 24       0.049         実施例 38       0.041	実施例	7	0.638
実施例 13       0.418         実施例 14       0.056         実施例 24       0.049         実施例 38       0.041	実施例	8	0.116
実施例 14     0.056       実施例 24     0.049       実施例 38     0.041	実施例	1 0	0.030
実施例 24 0.049 実施例 38 0.041	実施例	1 3	0.418
実施例 38 0.041	実施例	1 4	0.056
A A	実施例	2 4	0.049
化合物 A 0.013	実施例	3 8	0.041
	化合物	Α	0.01.3

表3に示した結果から明らかであるように、本発明化合物は、優れた水溶性を示し、経口剤として用いる場合、速やかで優れた吸収性を示すことが期待され、かつ、液剤として用いる場合にも、製剤化が容易であることが強く期待された。

以上の試験例から明らかなように、本発明化合物は消化管運動機能異常症、特に過敏性陽症候群のような腸疾患の治療剤、予防薬として優れた効果を発揮し得る。

しょうしゅぎ しょうとうきゅう ヤンロン ちょうしょ こうしょう 大学 多夢の ジブ

· 10.00 中国建筑建设,这一个中国中国企业企业企业企业企业企业建筑设施。企业产品

## 請求の範囲

1. 一般式[I-I] で表される5,11-ジヒドロジベンゾ〔b, e〕〔1,4〕 オキサゼピン誘導体、その立体異性体、薬理学的に許容されるその塩又はそれ らの水和物。

〔式中、 $R_{-}^{\pm}$   $\sim$   $R_{-}^{\pm}$  は同一でも異なっていてもよく、水素原子、低級アルコキシ基、アミノ基又はアルキルアミノ基を表すが、いずれか1 つ以上はアミノ基又はアルキルアミノ基を表し、 $R_{-}^{\pm}$  及び $R_{-}^{\dagger}$  は同一でも異なっていてもよく、水素原子又はヒドロキシ基を表し、若しくは一緒になって= Oを表し、 $Y_{-}^{\pm}$  はメチレン、イオウ原子、又はヒドロキシメチンを表す。〕

一大大台湾的 医电子 电流 化四颗矿 医马克莱二克 反对答案

- 2.  $R^{+}$  及び $R^{+}$  は同一でも異なっていてもよく、水素原子、アミノ基又はアルキルアミノ基を表すが、 $R^{+}$  と $R^{+}$  が同時に水素原子を表すことはなく、 $R^{+}$  R  $^{+}$  及び $R^{+}$  が水素原子である請求項1記載のオキサゼビン誘導体、その立体異性体、薬理学的に許容されるその塩又はそれらの水和物。
- 3. Y がメチレンである調求項1の記載のオキサゼビン誘導体、その立体異性

体、薬理学的に許容されるその塩又はそれらの水和物。

- 4.  $R^1 \sim R^5$  のうちの1つがアミノ基又はアルキルアミノ基であり、残りが水 素原子である請求項1の記載のオキサゼピン誘導体、その立体異性体、薬理学 的に許容されるその塩又はそれらの水和物。
- 5.  $R^1 \sim R^5$  のうちの1つがアミノ基又はアルキルアミノ基であり、残りが水素原子であり、 $Y^1$  がメチレンである請求項1の記載のオキサゼピン誘導体、その立体異性体、薬理学的に許容されるその塩又はそれらの水和物。
- 6.  $R^1 \sim R^3$  のうちの1つがアミノ基又はアルキルアミノ基であり、残りが水素原子であり、 $R^3$  及び $R^7$  が水素原子である請求項1 記載のオキサゼビン誘導体、その立体異性体、薬理学的に許容されるその塩又はそれらの水和物。
- 7.  $R^1 \sim R^5$  のうちの1つがアミノ基又はアルキルアミノ基であり、残りが水素原子であり、 $R^5$  及び $R^7$  が水素原子であり、 $Y^1$  がメチレンである請求項 1記載のオキサゼビン誘導体、その立体異性体、薬理学的に許容されるその塩又はそれらの水和物。
- 8. ピロリジン環の2位の立体配置がR体である請求項1記載のオキサゼピン誘導体、その立体異性体、薬理学的に許容されるその塩又はそれらの水和物。
- 9. 一般式[I-II]で表される5,11-ジヒドロジベンゾ〔b,e〕〔1,4〕 オキサゼビン誘導体、その立体異性体、薬理学的に許容されるその塩又はそれ らの水和物。

· (1) · (1)

〔式中、R<sup>11</sup>~R<sup>13</sup>は同一でも異なっていてもよく、水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、ヒドロキシ基、低級アルコキシ基、アミノ基又はアルキルアミノ基を表すか、又はR<sup>13</sup>とR<sup>11</sup>、R<sup>11</sup>とR<sup>13</sup>、R<sup>13</sup>とR<sup>13</sup>、若しくはR<sup>13</sup>とR<sup>14</sup>が一緒になって一〇(CH<sub>2</sub>)。〇一基(nは1、2又は3)を表し、Y<sup>2</sup>はメチレン、イオウ原子、又はヒドロキシメチンを表し、AはCH<sub>2</sub>、CHOH、CO、又はOのいずれか、BはCH<sub>2</sub>、又はCHOHのいずれか、又はA-BがCH=CHを表し、DはCH<sub>2</sub>、CH<sub>2</sub> ーCH<sub>2</sub> 又はCH<sub>3</sub> ーCH<sub>4</sub> を表す。〕

1 各类系统特殊设置的人的内容的特殊设定

- 10.  $R^{11}$ 及び $R^{12}$ が同一でも異なっていてもよく、水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、ヒドロキシ基、低級アルコキシ基、アミノ基又はアルキルアミノ基を表し、 $R^{13}\sim R^{13}$ は水素原子を表し、又は $R^{11}$ 及び $R^{12}$ は一緒になって $O(CH_2)$ 。O-基(nは1、2又は3)を表す請求項9記載のオキサゼピン誘導体、その立体異性体、薬理学的に許容されるその塩又はそれらの水和物。
- 11. R''がメトキシ基であり、R''及びR''~R''が水素原子である請求項9のオキサゼピン誘導体、その立体異性体、薬理学的に許容されるその塩又はそれ

らの水和物。

- 12. R いがアミノ基又はアルキルアミノ基である請求項9のオキサゼピン誘導体、 その立体異性体、薬理学的に許容されるその塩又はそれらの水和物。
- 13. Y<sup>2</sup> がメチレンである請求項9記載のオキサゼピン誘導体、その立体異性体、 薬理学的に許容されるその塩又はそれらの水和物。
- 14. A、B、DのいずれもがCH, である請求項9記載のオキサゼピン誘導体、 その立体異性体、薬理学的に許容されるその塩又はそれらの水和物。
- 15. ピロリジン環の 2 位の立体配置が R 体である請求項 9 記載のオキサゼピン誘導体、その立体異性体、薬理学的に許容されるその塩又はそれらの水和物。
- 16. 請求項1記載の一般式[I-I] で表される5,11ージヒドロジベンゾ〔b,e〕〔1,4〕オキサゼピン誘導体、その立体異性体、薬理学的に許容されるその塩又はそれらの水和物を有効成分とする医薬組成物。
- 17. 請求項9記載の一般式[I-II]で表される5,11-ジヒドロジベンゾ〔b,e〕〔1,4〕オキサゼビン誘導体、その立体異性体、薬理学的に許容されるその塩又はそれらの水和物を有効成分とする医薬組成物。
- 18. 請求項1~8のいずれか1項記載の一般式[I-I] で表される5,11-ジヒドロジベンゾ〔b,e〕〔1,4〕オキサゼビン誘導体、その立体異性体、薬理学的に許容されるその塩又はそれらの水和物を有効成分とする消化管運動機能異常症の治療用又は予防用医薬組成物。
- 19. 請求項9~15のいずれか1項記載の一般式[I-II]で表される5,11-ジ ヒドロジベンゾ〔b,e〕〔1,4〕オキサゼピン誘導体、その立体異性体、 薬理学的に許容されるその塩又はそれらの水和物を有効成分とする消化管運動 機能異常症の治療用又は予防用医薬組成物。

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.
PCT/JP98/04071

A. CLAS Int	A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER Int.Cl <sup>6</sup> C07D413/06, 417/06, A61K31/55					
According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC						
_	S SEARCHED					
Int.	Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) Int.Cl <sup>6</sup> C07D413/06, 417/06, A61K31/55					
Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched						
Electronic o	data base consulted during the international search (na ISTRY (STN), CA (STN), CAOLD (	me of data base and, where practicable, s STN), CAPLUS (STN)	earch terms used)			
C POCI	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	<u> </u>	•			
		iot- of the relevant possesses	Relevant to claim No.			
Category*	Citation of document, with indication, where a		1-19			
PX	WO, 97/33885, Al (Ajinomoto 18 September, 1997 (18. 09.	97)	1-19			
A	JP, 3-17079, A1 (Pfizer Inc.), 25 January, 1991 (25. 01. 91) & US, 5071844, A & EP, 404359, A1		1-19			
	& AU, 9055954, A & CA, 201	7535, A				
A	JP, 7-501054, A1 (G.D. Searle & Co.), 2 February, 1995 (02. 02. 95) & WO, 93/09104, A1 & US, 5449674, A & EP, 6134472, A1 & AU, 9226699, A		1-19			
			·			
		•				
		·	• .			
Furthe	Further documents are listed in the continuation of Box C. See patent family annex.					
* Special categories of cited documents:  "A" later document published after the international filing date or date and not in conflict with the application but cited to under considered to be of particular relevance the principle or theory underlying the invention			ion but cited to understand			
considered to be of particular relevance  "E" earlier document but published on or after the international filing date  document which may throw doubts on priority claim(s) or which is		"X" document of particular relevance; the cli- considered novel or cannot be considered when the document is taken alone	aimed invention cannot be			
cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)  "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other		"Y" document of particular relevance; the cla considered to involve an inventive step v	nimed invention cannot be			
"P" document referring to an oral disclosure, use, exhibition of other means document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed		combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art  "&" document member of the same patent family				
Date of the actual completion of the international search 8 December, 1998 (08. 12. 98)  Date of mailing of the international search 15 December, 1998			ch report (15.12.98)			
Name and mailing address of the ISA/ Japanese Patent Office		Authorized officer	·			
Facsimile No.		Telephone No.				

### 国際出願番号 PCT/JP98/04071 国際調査報告 発明の風する分野の分類(国際特許分類(IPC)) Int. Cl CO7D 413/06, 417/06, A61K 31/55 B. 調査を行った分野 調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC)) Int. Cl CO7D 413/06, 417/06, A61K 31/55 最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの 国際調査で使用した電子データベース(データベースの名称、調査に使用した用語) REGISTRY (STN), CA (STN), CAOLD (STN), CAPLUS (STN) 関連すると認められる文献 関連する 引用文献の 請求の範囲の番号 引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示 カテゴリー\* WO, 97/33885, A1 (味の素株式会社), 18. 9月. 1997 (18. 09. 97) 1 - 19PX3-17079, A1 (ファイザー・インコーポレーテッ 1 - 19JP, 3-170/9, A1 (/) (25.01.91) (25.01.91) Α & US, 5071844, A & EP, 404359, A1 & AU, 9055954, A & CA, 2017535, A & CA, 2017535, A 7-501054, A1 (ジー ディー サール、 1 - 19Α カンパニー), 2. 2月. 1995 (02. 02. 95) WO, 93/09104, A1 & US, 5449674, A 9226699 A & EP, 6134472, A1 & AU □ パテントファミリーに関する別紙を参照。 C欄の続きにも文献が列挙されている。 の日の後に公表された文献 引用文献のカテゴリー 「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示す て出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理 もの 論の理解のために引用するもの 「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明 以後に公表されたもの の新規性又は進歩性がないと考えられるもの 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以 日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する 上の文献との、当業者にとって自明である組合せに 文献(理由を付す) よって進歩性がないと考えられるもの 「O」ロ頭による開示、使用、展示等に含及する文献 「&」同一パテントファミリー文献 「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願 国際調査報告の発送日 国際脚査を完了した日 15.12.98 08.12.98 8 2 2 2 特許庁審査官(権限のある職員) 国際調査機関の名称及びあて先

浅 見 節 子

電話番号 03-3581-1101 内線 3454

東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

日本国特許庁(ISA/JP) 郵便番号100-8915